Manual de Instruções

HI 3882
Estojo de Testes para pH 3.0-5.0

HANNA instruments

www.hannacom.pt

Estimado Cliente,

Obrigado por escolher um produto Hanna Instruments.

Por favor leia atentamente este manual de instruções antes de utilizar o Estojo de Testes químicos. Este manual fornece-lhe a informação necessária para o correcto uso do estojo.

Retire o estojo de testes químicos da embalagem e examine-o cuidadosamente de modo a assegurar-se que não ocorreram danos durante o transporte. Em caso de verificar danos, notifique o revendedor.

Cada estojo é fornecido com:

- Reagente HI 3882-0 pH 3.0-5.0, 1 frasco com conta-gotas (25 mL);
- 1 disco checker;
- 2 cuvetes de vidro com tampa;
- 1 pipeta plástica (3 mL).

Nota: Qualquer item defeituoso deve ser devolvido nas suas embalagens originais com os acessórios fornecidos.

ISTR3882PO 09/02 IMPRESSO EM PORTUGAL

ESPECIFICAÇÕES

Gama	3.0 a 5.0 como unidade de pH
Incremento Menor	0.1 como unidade de pH
Método de Análise	Colorimétrico
Tamanho da Amostra	5 mL
Número de Testes	200
Dimensões do Corpo	165x150x38 mm
Peso de Transporte	215 g

SIGNIFICADO E USO

O pH representa a acidez ou alcalinidade de uma solução aquosa e é proporcional à concentração de iões de hidrogénio da solução. Sob condições neutras, a água é dissociada em iões de OH^- e H^+ em igual rácio e portanto tem um pH de 7. Quando são adicionadas bases ou ácidos a uma solução de água estes ionozam, aumentando a concentração de OH^- ou H^+, respectivamente. Assim, soluções com um pH de 1-3 contêm ácidos fortes, enquanto que as com um pH de 4-6 contêm ácidos fracos. As bases fracas resultam em soluções de pH 8-10 e bases fortes em pH de 11-13.

Exemplos de valores de pH para alguns líquidos:

Líquido	Valor de pH
água do mar	7.8-8.2
sumos gástricos	1.7
leite	6.5-7
solo	6-7 (óptimo para as culturas)

REACÇÃO QUÍMICA

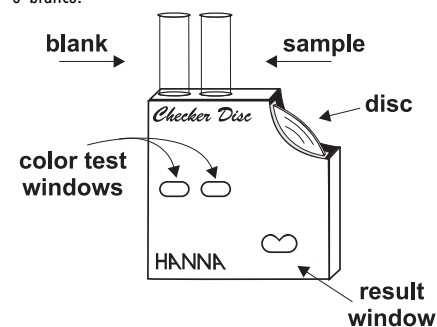
O Reagente HI 3882-0 reage em contacto com a solução aquosa alterando a sua cor de acordo com a concentração de iões de hidrogénio (pH) na gama dada.

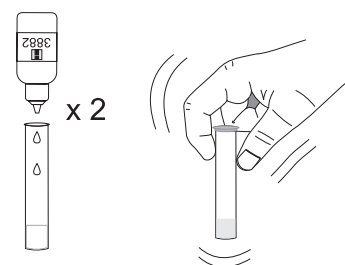
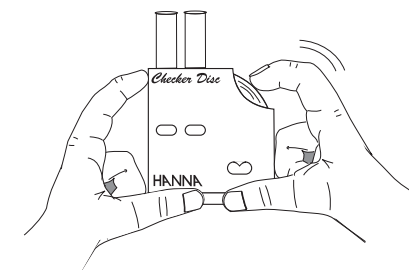
INSTRUÇÕES

LEIA TODAS AS INSTRUÇÕES ANTES DE USAR O ESTOJO DE TESTES.

Nota: agite sempre o frasco de reagente antes de o utilizar.

- Usando a pipeta de plástico, encha cada cuvete de vidro com 5 mL de amostra, até à marca.
- Insira uma das cuvetes na abertura à sua mão esquerda no disco checker. Isto é o branco.

5 mL

- Adicione à outra cuvete de vidro 2 gotas de reagente **HI 3882-0.** Volte a colocar a tampa e misture a solução agitando-a cuidadosamente. Esta é a amostra reagida.

3882
x 2

- Retire a tampa e insira a amostra reagida na abertura do disco checker à sua mão direita.
- Segure no disco checker de modo a que a fonte de luz ilumine as amostras desde a parte de trás.
- Rode o disco enquanto olha para as janelas de teste de cor e páre quando encontrar a cor correspondente. Leia o valor na janela de resultado e registe-o em unidades de pH.

Nota: A concentração de Cloro acima de 50 ppm causa interferência, inibindo o desenvolvimento da cor. Neste caso é necessário o Estojo de Testes **HI 3882/O.**

Para melhores resultados: Amostras intensamente coloridas tornam a correspondência de cor difícil e devem ser adequadamente tratadas antes de efectuar o teste. Matéria suspensa, em grandes quantidades deve ser removida por filtragem prévia.

Atenção: A radiação ultravioleta pode causar o desaparecimento da cor. Quando não está a utilizar o disco, mantenha-o protegido da luz, num local fresco e seco.

REFERÊNCIAS

Vogel's, Quantitative Chemical Analysis, 5th Ed., Longman Scientific & Technical.

SAÚDE E SEGURANÇA

Os químicos contidos neste estojo de testes podem ser prejudiciais se manuseados incorrectamente. Leia a Ficha de Segurança antes de efectuar os testes.